



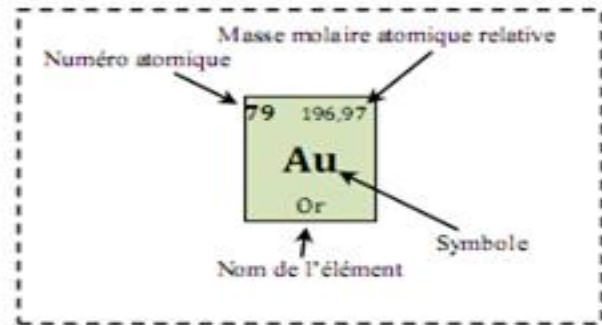
LE TRITIUM ET DEUTÉRIUM

Présentation Jean Jacques DERMONT

TABLEAU PERIODIQUE DES ELEMENTS

MS © cours-pharmacie.com

1 (IA) 1 1,0079 H Hydrogène	2 (IIA) 4 9,0122 Be Béryllium											18 (VIIIA) 2 4,0026 He Hélium	
3 6,941 Li Lithium	4 9,0122 Be Béryllium											10 20,180 Ne Néon	
11 22,990 Na Sodium	12 24,305 Mg Magnésium											18 39,948 Ar Argon	
19 39,098 K Potassium	20 40,078 Ca Calcium	21 44,956 Sc Scandium	22 47,967 Ti Titane	23 50,942 V Vanadium	24 51,996 Cr Chrome	25 54,938 Mn Manganèse	26 55,845 Fe Fer	27 58,933 Co Cobalt	28 58,693 Ni Nickel	29 63,546 Cu Culvre	30 65,39 Zn Zinc	36 83,80 Kr Krypton	
37 85,468 Rb Rubidium	38 87,62 Sr Strontium	39 88,906 Y Yttrium	40 91,224 Zr Zirconium	41 92,906 Nb Niobium	42 95,94 Mo Molybdène	43 (98) Tc Technétium	44 101,07 Ru Ruthénium	45 102,91 Rh Rhodium	46 106,42 Pd Palladium	47 107,87 Ag Argent	48 112,41 Cd Cadmium	54 131,29 Xe Xénon	
55 132,91 Cs Césium	56 137,33 Ba Baryum	L	72 178,49 Hf Hafnium	73 180,95 Ta Tantale	74 183,84 W Tungstène	75 186,21 Re Rhénium	76 190,23 Os Osmium	77 192,22 Ir Iridium	78 195,08 Pt Platine	79 196,97 Au Or	80 200,59 Hg Mercure	86 (222) Rn Radon	
87 (223) Fr Francium	88 (226) Ra Radium	A	104 (261) Rf Rutherfordium	105 (262) Db Dubnium	106 (266) Sg Seaborgium	107 (264) Bh Bohrium	108 (277) Hs Hassium	109 (268) Mt Meitnerium	110 (281) Uun Ununillium	111 (272) Uuu Unununium	112 (285) Uub Ununbium	118 Uuo Ununoctium	




METAUX ALCAINS (M)
 METAUX ALCAINS-TERRES (M)
 LANTHANIDES & ACTINIDES (M)
 METAUX DE TRANSITION (M)
 METAUX PAUVRES (M)

METALLOÏDES
 NON METAUX (NM)
 HALOGENES (NM)
 GAZ NOBLES (NM)

ETAT PHYSIQUES DES ELEMENTS (100°C; 101 kPa) :
 He - GAZ
 Hg - LIQUIDE
 Fe - SOLIDE
 Xe - SYNTHETIQUE

L	LANTHANIDES 57-71	57 138,91 La Lanthane	58 140,12 Ce Cérium	59 140,91 Pr Praséodyme	60 144,24 Nd Néodyme	61 (145) Pm Prométhium	62 150,36 Sm Samarium	63 151,96 Eu Europium	64 157,25 Gd Gadolinium	65 158,93 Tb Terbium	66 162,50 Dy Dysprosium	67 164,93 Ho Holmium	68 167,26 Er Erbium	69 168,93 Tm Thulium	70 173,04 Yb Ytterbium	71 174,97 Lu Lutétium
A	ACTINIDES 89-103	89 (227) Ac Actinium	90 232,04 Th Thorium	91 231,04 Pa Protactinium	92 238,03 U Uranium	93 (237) Np Neptunium	94 (244) Pu Plutonium	95 (243) Am Américium	96 (247) Cm Curium	97 (247) Bk Berkélium	98 (251) Cf Californium	99 (252) Es Einsteinium	100 (257) Fm Fermium	101 (258) Md Mendélévium	102 (259) No Nobélium	103 (262) Lr Lawrencium

Pour les éléments qui n'ont pas de nucléides stables, la valeur entre parenthèse indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.



Le tableau classique
des éléments atomiques
ne montre que les éléments de
référence
mais pas les isotopes

Masse atomique	Elément	Symbole	Numéro atomique
1,0079	Hydrogène	H	1
4,0026	Hélium	He	2
6,941	Lithium	Li	3
9,0122	Beryllium	Be	4
10,811	Bore	B	5
12,0107	Carbone	C	6

LE NUMÉRO DE MASSE ATOMIQUE EST TOUJOURS LE DOUBLE DE CELUI DE SON N° ÉLÉMENT.

**SAUF POUR L'HYDROGENE L'ÉLÉMENT N°1
DONC SA MASSE ATOMIQUE EST DE 1 CAR C'EST LE PREMIER
ÉLÉMENT QUI N'A QU'UN PROTON
MAIS À PARTIR DU SUIVANT HÉLIUM IL Y A 2 PROTONS ET 2
NEUTRONS**

**LE CARBONE EST L'ELEMENT N°6
DONC SA MASSE EST DE 12ETC**

**DANS UN ÉLÉMENT DE RÉFÉRENCE IL Y A TOUJOURS AUTANT DE
PROTONS QUE DE NEUTRONS, L'ENSEMBLE CONSTITUE LE
NOYAU ATOMIQUE**

POURQUOI LE N° DE MASSE EST DU DOUBLE DU N° ATOMIQUE ?

- Le N° atomique désigne le nombre de protons dans le noyau d'un élément.
Par exemple l'hydrogène est formé d'1 proton et d'1 qui constituent son noyau.
- La masse atomique représente la quantité de protons et neutrons dans le noyau d'un élément. Un élément se composant d'un noyau et d'électron(s).
- Les électrons (composés de 3 champs: matière, anti matière, matière noire) gravitent autour du noyau composé aussi de 3 champs (matière, matière noire et anti matière)

Electron et ses 3 champs



agissent comme des tri-aimants, face aux 3 champs de matière, anti matière et matière noire de leur noyau, cherchant constamment à trouver une position en rotation les uns par rapport aux autres. C'est pour cela qu'ils apparaissent comme un nuage. (page suivante)

- L'hydrogène possède un neutron
- Donc 1 neutron + 1 proton = 2 de masse atomique = le noyau

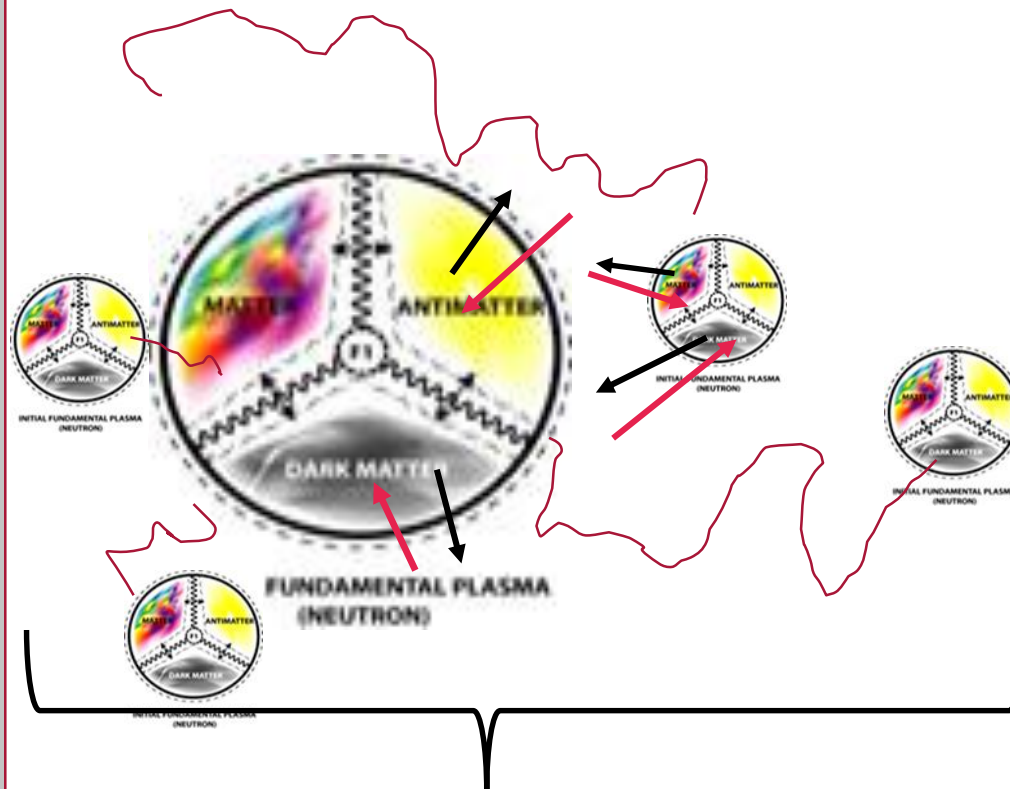
EXEMPLE D'UN NOYAU DE CHAMP **MAGRAV** ET DE SES ÉLECTRONS/**CHAMPS MAGRAV**

MAGRAV = MAGNÉTIQUE GRAVITATIONNEL

Que ce soit le noyau
ou les électrons ils
ont tous la même
structure

Chacun est constitué
d'une:

- **partie matière**
- **partie anti matière**
- Matière noire



Exemple d'un élément atomique

Chaque partie
(matière par exemple)
de chaque particule émet un
champ qui attire
et un champ qui repousse.
Tous ses champs essaient de
trouver leur place d'équilibre
sans y parvenir et c'est pour
cela qu'ils bougent sans cesse
sous une forme apparente de
nuage.

LES ISOTOPES

- Un isotope est un élément secondaire issu de l'élément de départ qui possède un neutron de plus (ou deux, ou trois) que son élément de référence.
- Certains isotopes sont connus dans le tableau des éléments et d'autres restent à découvrir dans notre physique actuelle.

L'ISOTOPE DE L'HYDROGÈNE (H)

- Le premier isotope possède donc **1 PROTON** comme l'hydrogène (H)

Mais aussi en plus **1 NEUTRON**: C'est le **DEUTERIUM** ou D
ou 2H (1P (proton) + 1N (neutron))

Le troisième isotope possède un proton comme l'hydrogène (H)

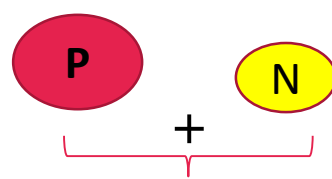
Mais aussi en plus **2 NEUTRONS**: c'est le **TRITIUM** ou T ou (H H H)
soit $3\text{H} = 1\text{P}$ (proton) + 2N (neutrons)

Remarquez que 3H s'écrit différemment de H_3 le lithium!

En poursuivant on aurait le quaternium 4H avec $1\text{P} + 3\text{N}$

ISOTOPES ET NEUTRONS SUPPLÉMENTAIRES

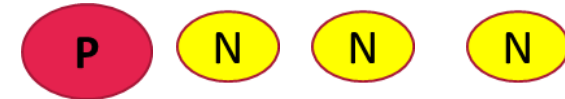
- Vous remarquerez que H H H désigne le nombre de neutrons additionnels du Tritium par rapport à l'élément de référence qui est l'Hydrogène (H)



Hydrogène = H



D = H H



T = H H H

- De même H H désigne le nombre de neutrons du Deutérium par rapport à son élément de référence l'Hydrogène (H)
- Donc D est le premier isotope de H (hydrogène) et T est le second isotope de H (hydrogène). En technologie Keshe on ne regarde que les nombres de neutrons qui distinguent un élément de départ de ses isotopes.

ATTENTION A L' ABUS DE LANGAGE

- Nous venons de parler de deux éléments isotopes dans le langage de la physique classique
Dans la technologie Keshe, ce que nous allons réaliser
N'EST PAS du Tritium ni du Deutérium
Mais ils se **comportent** comme tels.

RÉALISATION PRATIQUE DU TRITIUM/1

PAR CONVENTION NOUS CONSERVERONS LE NOM

Première étape; réaliser
du CH3

Matériel nécessaire:

1 bobine ou 1 plaque Cu nanocoatée

1 Clou charpentier en Fer

1 bac PVC rempli d'eau distillée + 100g /l de Fleur de sel de Guérande
ou similaire (pas besoin de filtrer ses impuretés)

1 diode verte connectée aux 2 bobines

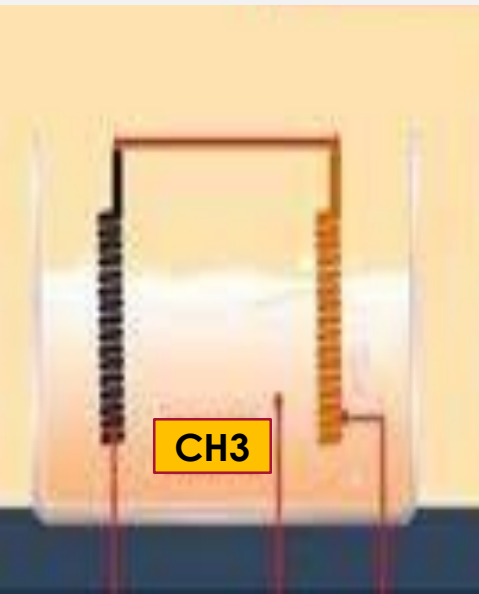
Résultat: du CH3 de couleur orange

Prélevez les acides aminés en surface avec une cuillère plastique trempée au préalable dans
la NaOH (elle va aimanter les AA) puis rincez là.

Les transvaser dans une fiole en verre, étiquetez les comme: AA/CH3

Vous en aurez besoin ultérieurement en santé

Rincez votre Gans; Etiquetez le ensuite: CH3.



REALISATION DU TRITIUM /2

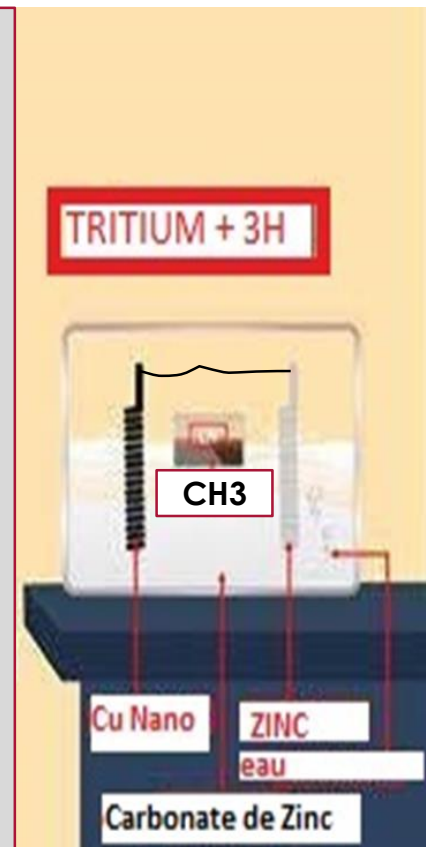
Seconde étape: réalisation du tritium

Matériel nécessaire

- 1 bobine de Cu nano coatée reliée à
- 1 Plaque de Zinc pur
- 1 bac PVC avec couvercle bien hermétique rempli d'eau salée comme précédemment (pas la même eau SVP)
- 1 mini conteneur rempli de gans CH₃ liquide.

Résultat:

Dans le grand bac = carbonate de Zinc (Zn CO₃) et non pas CO₂
Reste dans le petit bac flottant le **Tritium**

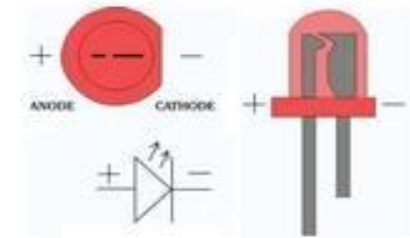
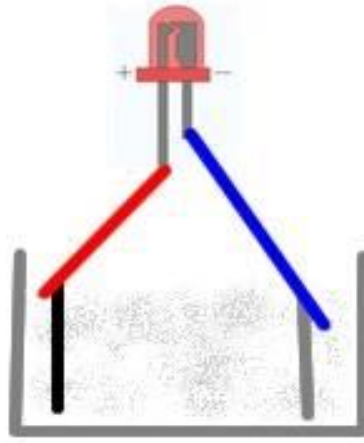


RÉALISATION DU TRITIUM/3

- Placer le petit conteneur PVC contenant le CH_3 et le laisser flotter
- Connectez les 2 plaques (ou bobines) avec une diode.
- Fermez le conteneur hermétiquement pendant plusieurs jours.
- **Résultat:**
 - Dans le grand bac = du Gans de carbonate de zinc (Zn CO_3) au fond et non pas du CO_2 !
 - Dans le petit bac flottant reste le Gans de Tritium: à laver et à garder sous forme liquide

RAPPEL DE LA FAÇON DE CONNECTER UNE DIODE

Bac de Zinc



plaque zinc

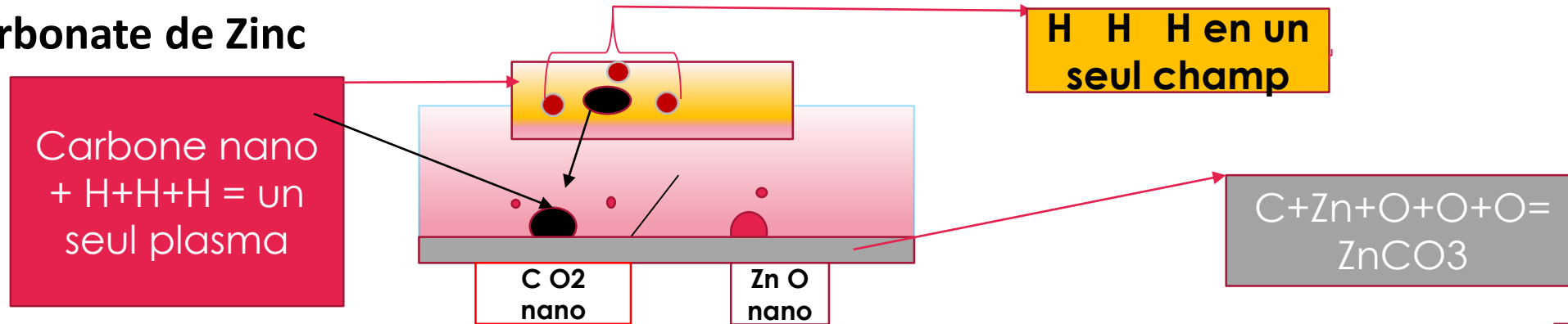
plaque nano

eau salée 35gr par litre
Se récolte en 24heures
Sans surveillance

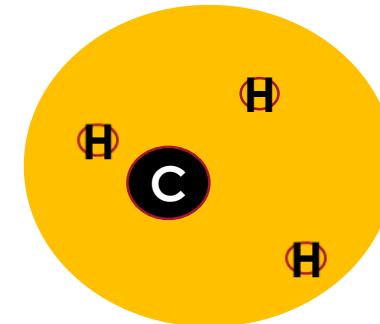
Quiétude Cahors

QUE S'EST-IL PASSÉ?

Le champ créé entre les deux plaques ou l'ensemble bobine/plaque
va attirer et extraire le Carbone du CH₃ qui va migrer et donner avec le ZnO du ZnCO₃
carbonate de Zinc



Il ne restera donc que le « TRITIUM »
Rincez lavez, et étiquetez



1 seul
plasma du
CH₃
composé
des champs
C et H H H

RÉALISATION DU DEUTERIUM/1

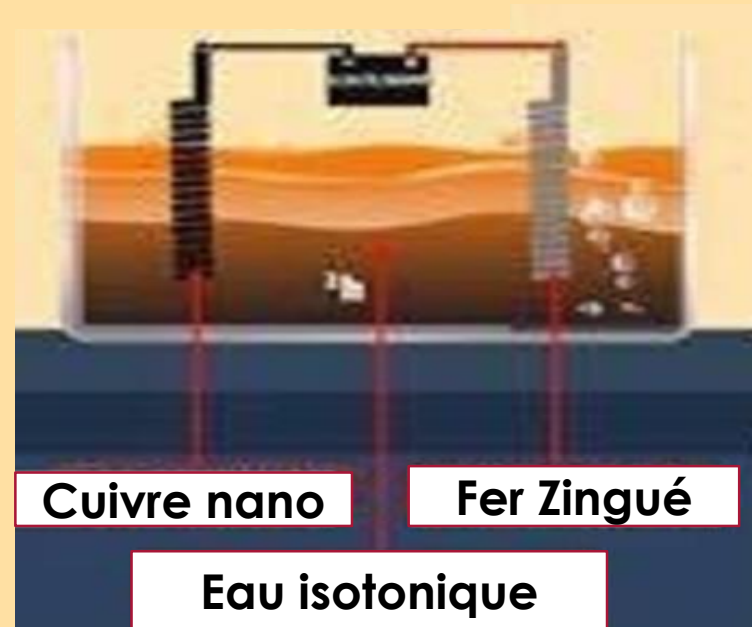
PAR CONVENTION NOUS CONSERVERONS CE NOM

Procédé de Gans État acide

Remarquez que ce procédé s'apparente à celui de l'hémoglobine

MAIS

La différence est que l'on démarre ici immédiatement sans temps préalable de production de CO₂ et avec du courant



Matériel Nécessaire

Un bac PVC

1 Electrode Fer
Zingué

1 Electrode Cu nano
SP3

A Relier avec un
courant stabilisé de
1,8V et 0,6A

Résultat; Gans
bleu/noir de
Deutérium